شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية

بنك أسئلة كيمياء 2-2

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-02-19 16:34:36

التواصل الاجتماعي بحسب الثاني الثانوي

المزيد من الملفات بحسب الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	ملخص كيمياء 2-2 شامل
2	ملخص كيمياء 3 مع الحل
3	ملخص كيمياء 2-2 شامل
4	أوراق عمل كيمياء 2-2 شاملة للمقرر
5	نماذج اختبار نهائي عملي كيمياء 2-2

بنك اسئلة كيمياء 2 - 2

اختر الاجابة الصحيحة

1	**الضغط الكلي لخليط من الغاز يساوي مجموع الضغوط الجزيئية للغازات المكونة له**							
أ	**قانون دالتون**	**ب**	**مبدأ الشك**	**ج**	**قانون الجاذبية**	**د**	**قاعدة هوند**	

2	**إذا كانت حرارة التجمد المولارية لمادة ما (8 KJ -) = ΔH_{solid} فإن حرارة الانصهار المولارية ΔH_{fus} لنفس المادة تكون**							
أ	**20 KJ**	**ب**	**30 KJ**	**ج**	**10 KJ**	**د**	**8 KJ**	

3	**تقاس الطاقة الحرارية وفق النظام الدولي للوحدات بـ**							
أ	**الفولت v**	**ب**	**الجول J**	**ج**	**الأمبير**	**د**	**الأوم**	

4	**تكون اشارة ΔH (التغير في المحتوى الحراري) للتفاعل الماص للحرارة**							
أ	**سالبة**	**ب**	**موجبة**					

5	**درجة الحرارة التي تنكسر عندها القوى التي تربط جسيمات الشبكة البلورية**							
أ	**درجة الغليان**	**ب**	**درجة التجمد**	**ج**	**درجة التبخر**	**د**	**درجة الانصهار**	

5	**تسمى الطاقة المخزنة في الروابط الكيميائية**							
أ	**طاقة الوضع الكيميائية**	**ب**	**الرابطة الايونية**	**ج**	**قوى فاندرفالز**	**د**	**قوى التشتت**	

6	**الحد الأدنى من الطاقة لدي الجزيئات المتفاعلة واللازم لتكوين المعقد النشط و إحداث التفاعل**							
أ	**طاقة الوضع**	**ب**	**الطاقة الحرارية**	**ج**	**طاقة التنشيط**	**د**	**قانون هس**	

7	**مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسميات المادة**							
أ	**درجة الحرارة**	**ب**	**طاقة الوضع**	**ج**	**الطاقة النووية**	**د**	**الطاقة الحرارية**	

8	**اذا كانت الرتبة الكلية للتفاعل في العلاقة $R = K [A]^2 \times [B]^n$ هي 5 فان قيمة n هى**							
أ	**0**	**ب**	**1**	**ج**	**4**	**د**	**3**	

9	إذا علمت أن الضغط الكلي لغازين محصورين في وعاء هو 1.2 atm والضغط الجزئي لأحدهما هو 0.75 atm فإن الضغط الجزئي للغاز الأخر يساوي :

أ	4.95 atm	ب	1.95 atm	ج	0.45 atm	د	2.80 atm

10	مقياس مقاومه السائل للتدفق او الانسياب هى

أ	الميوعة	ب	ضغط البخار	ج	الضغط	د	اللزوجة

11	يسمى إحلال الكلور محل الهيدروجين في المركبات العضوية

أ	الهدرجة	ب	الاكسدة	ج	الهلجنة	د	الاختزال

12	الحرارة اللازمة لتبخر واحد مول من سائل

أ	حرارة التبخر المولارية	ب	حرارة التكوين	ج	حرارة الانصهار	د	حرارة التكثف

13	عندما يكون $H_{reactants}^{\text{متفاعلات}} > H_{products}^{\text{نواتج}}$

أ	طارد للحرارة	ب	ماص للحرارة	ج	ايون مشترك	د	أيون موجب

14	تسمى حركة ارتفاع الماء إلي أعلى داخل الأنابيب الرفيعة جدا

أ	الضغط الاسموزي	ب	الخاصية الشعرية	ج	الحركة البراونية	د	الضغط الجوي

15	معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب تناسبا عكسيا مع الجذر التربيعي للكتلة المولية

أ	قاعدة أفباو	ب	مبدأ هوند	ج	قاعدة الثمانيات	د	قانون جراهام

16	حرارة التفاعل تتوقف علي طبيعة المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه وليس على خطوات التفاعل

أ	حرارة التكوين	ب	قانون هس	ج	قاعدة الثمانيات	د	قانون جراهام

	العلاقة بين سرعة التفاعل الكيميائي وتركيز المواد المتفاعلة

أ	العلاقة العكسية	ب	قانون هس	ج	قانون سرعة التفاعل	د	قاعدة الثمانيات

17	معادلة كيميائية موزونة تشتمل الحالات الفيزيائية لجميع المواد المتفاعلة والناتجة والتغير في الطاقة

أ	المحفزات	ب	المتفاعلات	ج	التغير الفيزيائي	د	المعادلة الكيميائية الحرارية

18	$CO_{(g)} + 3\,H_{2(g)} \rightleftharpoons CH_{4(g)} + H_2O_{(g)}$ 0.850 M 1.333 M ?M 0.286 M احسب تركيزالميثان $CH_{4(g)}$ إذا علمت ان $K_{eq} = 3.933$

أ	27.7 M	ب	12.1 M	ج	33.7 M	د	2.3 M

19	$2\,NaHCO_{3(s)} \rightleftharpoons H_2O_{(g)} + CO_{2(g)} + Na_2CO_{3(s)}$ ثابت الاتزان للتفلاعل السابق هو

أ	$K_{eq} = \frac{[CO_2]}{[H_2O]}$	ب	$K_{eq} = [CO_2][H_2O]^2$	ج	$K_{eq} = 0$	د	$K_{eq} = [CO_2]^3[H_2O]$

20	وجوب تصادم الذرات والايونات والجزيئات بعضها ببعض لكي يتم التفاعل

أ	النظرية الذرية	ب	مبدأ الشك	ج	نظرية التصادم	د	قانون جراهام

21	أحد الجزيئات التالية لا يوجد بين جسيماتها روابط هيدروجينيـــة

أ	CH_4	ب	NH_3	ج	H_2O	د	HF

22	يزيد المحفز من سرعة التفاعل لان يعمل على تقليل

أ	طاقة التنشيط	ب	الحجم	ج	كتلة النواتج	د	الضغط

23	أيون يدخل في تركيب اثنين أو أكثر من المركبات الأيونية

أ	الأيون الموجب	ب	الأيون المشترك	ج	الأيون السالب	د	البروتونات

24	حالة النظام عندما تتساوى سرعتي التفاعل الأمامي والعكسي وعندما تثبت تراكيز المواد المتفاعلة والناتجة

أ	تفاعل طارد للحرارة	ب	تفاعل ماص للحرارة	ج	الاتزان الكيميائي	د	قاعدة هوند

25	احسب الحرارة اللازمة لصهر 0.8 mol من الميثانول الصلب عند درجة انصهارة / $H_{(fus} = 3.22$ K J (Δmol)

أ	8.554 KJ	ب	15.5 KJ	ج	2.58 KJ	د	89. 3 KJ

26	أصغر ترتيب للذرات في الشبكة البلورية يحمل التماثل نفسه

أ	عدد أفوجادرو	ب	ثابت بلانك	ج	المجموعة الذرية	د	وحدة البناء

27	الاتزان الذي تتواجد المتفاعلات و النواتج في اكثر من حالة فيزيائية								
أ	اتزان غير متجانس	ب	اتزان متجانس	ج	تفاعل عكسي	د	تفاعل طارد للحرارة		

28	التغير في تركيز المواد المتفاعلة أو الناتجة في وحدة الزمن								
أ	المتفاعلات	ب	سرعة التفاعل الكيميائي	ج	النواتج	د	العامل الحفاز		

29	المحتوى الحراري الناتج عن حرق واحد مول من المادة احتراقا كاملا								
أ	قانون هس	ب	المحتوى الحراري	ج	حرارة الاحتراق المولارية	د	حرارة التكوين		

30	$2SO_{2\,(g)} + O_{2\,(g)} \rightleftharpoons 2SO_{3\,(g)}$ عند تقليل الحجم لهذا الاتزان فيحدث إزاحة للاتزان جهة اليمين								
أ	صح	ب	خطا						

31	الغاز الذي كتلته المولية 44 g / mol يكون أسرع في الانتشار من الغاز الذي كتلته المولية 28 g / mol								
أ	صح	ب	خطا						

32	يستخدم المانومتر في قياس الضغط المحصور								
أ	صح	ب	خطا						

33	$H_2O_{(L)} \rightarrow H_2O_{(S)}$ هذا التحول الفيزيائي يكون ماص للحرارة								
أ	صح	ب	خطا						

34	تعمل المثبطات على تقليل سرعة التفاعل								
أ	صح	ب	خطا						

35	تصادمات لا تفقد خلالها الطاقة الحركية بل تنتقل من جزيء إلى آخر								
أ	التصادم المرن	ب	التصادم الغير المرن	ج	طاقة التنشيط	د	المعقد المنشط		

36	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة اجم من الماء درجة واحدة مئوية								
أ	السعر	ب	الجول	ج	الحرارة النوعية	د	السعة الحرارية		

37	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة خرارة اجم من المادة درجة واحدة مئوية						
أ	**السعر**	ب	**الجول**	ج	**الحرارة النوعية**	د	**السعة الحرارية**

38	تسمي حركة تداخل المواد معا ب						
أ	**الميوعة**	ب	**الزوجة**	ج	**الانتشار**	د	**التدفق**

39	من العوامل المؤثرة علي لزوجة السائل						
أ	**حجم الجسيمات**	ب	**درجة الحرارة**	ج	**قوي التجاذب**	د	**كل ما سبق**

40	الموائع هي						
أ	**السوائل فقط**	ب	**الغازات فقط**	ج	**المواد الصلبة فقط**	د	**السوائل والغازات**

41	من العوامل المؤثرة علي الاتزان الكيميائي						
أ	**درجة الحرارة**	ب	**الضغط**	ج	**تركيز المتفاعلات**	د	**كل ما سبق**

42	يتفاعل الخارصين مع نترات الفضة بشكل اسرع من تفاعل النحاس مع نترات الفضة بسبب						
أ	**طبيعة المتفاعلات**	ب	**طبيعة النواتج**	ج	**تركيز المتفاعلات**	د	**مساحة السطح**

43	تشتعل نشارة الخشب بشكل اسرع من قطعة الخشب بسبب						
أ	**طبيعة المتفاعلات**	ب	**طبيعة النواتج**	ج	**تركيز المتفاعلات**	د	**مساحة السطح**

44	تغير تركيز HCl في بداية التفاعل من 9mol/L الي 1mol/L خلال 4S احسب متوسط سرعة التفاعل						
أ	9mol/L.S	ب	2mol/L.S	ج	4mol/L.S	د	1mol/L.S

45	جهاز معزول حراريا يستخدم لقياس كمية الحرارة الممتصة او المفقودة حلال عملية كيميائية او فيزيائية						
أ	**السعر**	ب	**المسعر**	ج	**البارومتر**	د	**المانومتر**

46	أي مما يأتي لايرتبط بقوي التشتت						
أ	**I_2**	ب	**H_2**	ج	**F_2**	د	**H_2O**

47	تصف نظرية الحركة الجزيئية سلوك المادة بالاعتماد علي							
أ	**حجم جسيماتها**	ب	**حركة جسيماتها**	ج	**شكل جسيماتها**	د	**كتلة جسيماتها**	

48	كتلة الجسم في وحدة الحجم هي							
أ	**الكتلة**	ب	**الوزن**	ج	**الكثافة**	د	**الميوعة**	

49	تسمى عملية تبخر المادة الصلبة دون ان تنصهر ب							
أ	**التسامي**	ب	**التكثف**	ج	**التبخر**	د	**التبلور**	

50	من المواد الصلبة التساهمية الشبكية							
أ	**الماس**	ب	**المطاط**	ج	**الملح**	د	**الماء**	

51	أي مما يأتي من المواد الصلبة الغير متبلورة							
أ	**الماس**	ب	**المطاط**	ج	**الملح**	د	**الماء**	

52	عملية تحول المادة من الحالة الغازية الي الحالة الصلبة دون المرور بالحالة السائلة							
أ	**التسامي**	ب	**التكثف**	ج	**التبخر**	د	**الترسب**	

53	مقدار الطاقة الحرارية المخزنة في 1 مول من المادة تحت ضغط ثابت							
أ	**المحتوى الحراري**	ب	**المسعر**	ج	**قانون هس**	د	**حرارة الاحتراق**	

54	عند زيادة درجة الحرارة فان سرعة التفاعل الكيميائي تزداد بسبب							
أ	**زيادة التصادمات بين المتفاعلات**	ب	**زيادة التصامات بين النواتج**	ج	**نقص التصامات بين المتفاعلات**	د	**زيادة طاقة التنشيط**	

55	أي مما يأتي يؤثر في ثابت سرعة التفاعل							
أ	**المحفزات**	ب	**المثبطات**	ج	**درجة الحرارة**	د	**تركيز النواتج**	

56	أي انواع القوى البين الجزيئية الاتية يعد الاقوى							
أ	**الرابطة الايونية**	ب	**الرابطة الهيدروجينية**	ج	**قوي التشتت**	د	**ثنائية القطب**	

57	اذا بذل جهد علي نظام في حالة اتزان فإن ذلك يؤدي الي ازاحة النظام في اتجاه يخفف اثر هذا الجهد						
أ	**قانون هس**	ب	**مبدأ لوتشاتلييه**	ج	**قانون جراهام**	د	**مبدأ اوفباو**

58	عند اضافة عامل محفز لتفاعل في خالة الاتزان فإن العامل المحفز يعمل علي						
أ	**ازاحة التفاعل ناحية اليمين**	ب	**ازاحة التفاعل ناحية اليسار**	ج	**زيادة سرعة التفاعل**	د	**خفض سرعة التفاعل**

59	عند تساوي عدد مولات المتفاعلات والنواتج لتفاعل في الحالة الغازية فإن زيادة الضغط تؤدي الي						
أ	**ازاحة التفاعل ناحية اليمين**	ب	**ازاحة التفاعل ناحية اليسار**	ج	**زيادة سرعة التفاعل**	د	**لا يؤثر علي الاتزان**

60	أي مما يأتي يسبب خاصية التوتر السطحي						
أ	**قوي التماسك**	ب	**قوي التلاصق**	ج	**قوي التشتت**	د	**قوي فاندرفال**

61	امتصاص الملابس القطنية للماء مثال علي						
أ	**التوتر السطحي**	ب	**الخاصية الشعرية**	ج	**الميوعة**	د	**اللزوجة**

61	أي مما يأتي يتحكم في حالة المادة						
أ	**الضغط**	ب	**درجة الحرارة والضغط**	ج	**درجة الحرارة**	د	**لا شئ مما سبق**

61	أي العمليات الاتية طاردة للحرارة						
أ	**الانصهار**	ب	**التبخر**	ج	**التسامي**	د	**التجمد**

ثانيا الاسئلة المقالية

- 1 - اذكر عاملين (2) من العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل ؟

2- اكتب قانون سرعة التفاعل للتفاعل الاتي $2NO + O_2 \rightarrow 2NO_2$

3- اكتب ثابت الاتزان 3- اكتب ثابت الاتزان K_{eq} للتفاعل الاتي $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ ؟

4- فسر يوجد الماء في الحالة السائلة في درجة حرارة الغرفة؟

5- فسر اليود صلب في درجة حرارة الغرفة بينما البروم سائل ؟

6- اذكر وحدتين من وحدات قياس الضغط الجوي ؟

7- فسر يستطيع العنكبوت المكوث علي سطح ماء البركة دون ان يغوص ؟

8- فسر استخدام الصابون في عمليات تنظيف الملابس ؟

9- ماذا يحدث عند زيادة درجة الحرارة للتفاعل الاتي $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O + 520KJ$

10- امتصت قطعة من الحديد حرارة مقدراها 250J فارتفعت درجة حرارتها بمقدار 5C فإذا علمت ان كتلة قطعة الحديد 5g فما هي الحرارة النوعية للحديد